POWERED BY Dialog

DM

Hypoglycaemic phenoxy-pyridylalkanes - from phenylalkanols and hydroxyalkylpyridines with carbodiimide or from salt and corresp. halides

Patent Assignee: BEECHAM GROUP LTD; LAB ROBAPHARM

Patent Family

Patent Number	Kind	Date	Application N	Number	Kind	Date	Week	Туре
DE 2316881	Α	19731011				-	197343	В
BE 797715	Α						197343	
NL 7304610	Α		·				197343	
FR 2182933	A	19740118					197406	
ZA 7301853	A	19731128	•				197406	
DD 106834	A	19740705					197437	
JP 49100091	A	19740920				j	197447	
GB 1437781	Α	19760603				Ī	197623	
CH 576961	Α	19760630					197629	
CA 999868	A	19761116				Ī	197649	
AT 7302867	A	19770215					197709	,
IL 41825	A	19770331		•		ĺ	197716	
US 4036844	A	19770719				[197730	
US 4053607	A	19771011				[197742	
CS 7302387	Α	19770915				Ī	197749	
RO 62274	Α	19770825				Ī	197821	
RO 63069	Α	19780331	VII.V		·		197903	

Priority Applications (Number Kind Date): GB 7215280 A (19720404)

Abstract:

DE 2316881 A

Cpds. of formulae (I) and (II) and acid addn. salts (where Py = opt. substd. pyridyl, N-oxidised or quat. pyridyl, and A = (alk-O), (O-alk) or (alk-O-alk) in which alk = 1-6C (pref. 1-3C) alkylene; R1 = COOH or a gp. metabolised to COOH or acyl; R2-4 = H, COOH or a gp metabolised to it, or acyl, OH, NO2, NH2, alkoxy, aryloxy, arylalkoxy or halogen (pref. R3, R4 = H), provided that R1 is not = CH3, CN or COOMe if Py = 2-pyridyl or 5-ethylpyrid-2yl and A = (O-CH2) and R2, R3, R4 = H or halogen) are used as hypoglycaemics many cpds. also being hypolipaemics. Cpds are prepd. from phenylalkanols and hydroxyalkylpyridines with carbodiimides or from K-salts of one with a halide of the other reactant without the use of condensing agents.

Derwent World Patents Index © 2004 Derwent Information Ltd. All rights reserved. Dialog® File Number 351 Accession Number 986991

BUNDESREPUBLIK DEUTSCHLAND



DEUTSCHES

Deutsche Kl.:

(10)	Offenleg	ungsschrift	2 3 1 6 8 8 1
@ ·		Aktenzeichen:	P 23 16 881.2
2		Anmeldetag:	4. April 1973
43		Offenlegungstag:	11. Oktober 1973
	Ausstellungspriorität:	_	
··· ·			
30	Unionspriorität		
2	Datum:	4. April 1972	
®	Land:	Großbritannien	
③	Aktenzeichen:	15280-72	
· 6	Bezeichnung:	Biologisch aktive Verbindung diese Verbindungen enthalten	en, Verfahren zu ihrer Herstellung und de Arzneipräparate
6	Zusatz zu:		
@	Ausscheidung aus:		
1	Anmelder:	Beecham Group Ltd., Brentfo	rd, Middlesex (Großbritannien)
	Vertreter gem. § 16 PatG:	Jung, E., DiplChem. Dr.phil. PatAnwälte, 8000 München	; Schirdewahn, J., DiplPhys. Dr.rer.nat.;
@	Als Erfinder benannt:	Thorne, David Edward, Cranl Engel, Kurt, Basel (Schweiz)	eigh, Surrey (Großbritannien);

DIPL.-CHEM. DR. ELISABETH JUNG DIPL.-PHYS. DR. JÜRGEN SCHIRLI-WAHN PATENTANWALTE 8 MONCHEM #0. CLEMENSS FIGNESS 00 TELETON 5: 00 FT TELEGRAMM-ADRESSE: INVENT/MONCHEM TELES 5-20 G-8

2316881

u.Z.: H 328 C (J/MK/hg/k)
Case A 618

4. April 1975

BEECHAM GROUP LIMITED,
Brentford, Middlesex, England

" Biologisch aktive Verbindungen, Verfahren " ihrer Herstellung und diese Verbindungen enthaltende Arzneipräparate "

Priorität: 4. April 1972, Grossbritannien, Nr. 15 280/72

Die Erfindung betrifft Verbindungen, die hypoglykämische Aktivität besitzen und zur Behandlung von hyporglykämischen Zuständen, wie Diabetes mellitus, geeignet sind, ein Verfahren zu ihrer Herställung und diese Verbindungen enthaltende Arzneipräparate.

Zur Zeit beruht die antidiabetische Therapie auf der Verabreichung von entweder Sulfonylharnstoff- oder Biguanid-Verbindungen. Sulfonylharnstoff-Verbindungen setzen Insulin aus dem
Pankreas frei, Biguanidverbindungen hemmen die Glukose-Aufnahme
aus dem Dünndarm und die Glukoneczenese in der Leber und erhöhen unter gewissen Bedingungen die periphere Glukose-Verwertung.

Es wurde nun festgestellt, dass eine Anzahl von basischen Äthern zur Behandlung des Diabetes mellitus gegenüber den bisher erhältlichen Sulfonylharnstoff- und Biguanid-Verbindungen Vorteile haben. Vorversuche haben gezeigt, dass diese basischen Äther bei mit Alloxan behandelten Mäusen eine hypoglykämische Aktivität haben. Weitere Versuche mit normalen Mäusen und anderen Tieren, wie Ratten, Meerschweinen und Totenkopfäffchen, bestätigen diese Vorversuche.

Gegenstand der Erfindung sind somit Verbindungen der allgemeinen Formel (I) oder (II) sowie deren Säureadditionssalze,

$$R_1$$
 R_2
 R_3
 R_1
 R_3

in denen Py einen gegebenenfalls substituierten 2-, 3- oder 4-Pyridylrest, einen N-oxydierten oder quartären Pyridylrest und A einen Rest der Formeln (IIIA), (IIIB) oder (IIIC) bedeutet,

in denen ALK einen geradkettigen oder verzweigten Alkylenrest mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen, R_1 eine Carboxylgruppe oder

309841/1168

eine Gruppe darstellt, die im menschlichen Körper in eine Carboxyl- oder Acylgruppe umgewandelt wird, R₂, R₃ und R₄ je ein Wasserstoffatom, eine Carboxylgruppe, eine Gruppe, die im menschlichen Körper in eine Carboxylgruppe umgewandelt wird, eine Acyl-, gegebenenfalls veresterte Hydroxyl-, Nitro- oder Aminogruppe, einen Alkoxy-, Arylalkoxy- oder Aryloxyrest oder ein Halogenatom bedeuten, mit der Massgabe, dass R₁ keine Methyl-, Cyan- oder Methoxycarbonylgruppe sein kann, wenn Py ein 2-Pyridyl- oder 5-Äthylpyrid-2-yl-Rest, A einen Rest der Formel - CO-CH₂-7- und R₂, R₃ und R₄ je ein Wasserstoff- oder Halogenatom sind.

Die Erfindung betrifft ferner ein Verfahren zur Herstellung der Verbindungen der Formeln (I) oder (II), das dadurch gekennzeichnet ist, dass man eine Verbindung der Formel (IV) mit einer Verbindung der Formel (V) kondensiert,

(IV)
$$\mathbf{B} - (\mathbf{ALK})_{\mathbf{n}}^{\mathbf{OH}}$$
 HO $- (\mathbf{ALK})_{\mathbf{m}}^{\mathbf{Py}}$ (V)

in denen n und m je den Wert O oder 1 haben, vorausgesetzt n+m ≠ 0, ALK und Py wie in den Formeln (I) oder (II) definiert sind und B einen Rest der Formeln (IA) oder (IIA) bedeutet,

$$R_1$$
 R_2
 R_3
 R_1
 R_2
 R_3
 R_4
 R_4
 R_4
 R_4

in denen R_1 , R_2 , R_3 und R_4 wie in Formel (I) oder (II) definient sind.

Diese Kondensationsreaktion wird mit Hilfe eines Kondensationsmittels, wie einem Carbodiimid, z.B. Dicyclohexylcarbodiimid, oder einem Carbonyldiimidazol, durchgeführt. Man kann aber auch ein Halogenid, z.B. ein Chlorid oder Bromid, der Verbindung der Formel (IV) oder (V) mit einem Salz, z.B. Kalium- oder Natriumsalz, der entsprechenden Verbindung der Formel (V) bzw. (IV) umsetzen. Vorzugsweise werden die Substituenten im Phenyl- und/oder Pyridylring nach der Kupplungsreaktion verändert. Bei der Herstellung von Verbindungen der Formel (I) oder (II), in denen R1 oder jeder andere Substituent eine Amidoder Carboxylgruppe ist, stellt man daher vorzugsweise zuerst die entsprechende Verbindung, in der R₁ oder jeder andere Substituent eine Carbonsäureestergruppe ist, her und wandelt diese Gruppe dann in eine Carboxyl- oder Amidgruppe in an sich bekannter Weise um. Weitere Einzelheiten des erfindungsgemüssen Versahrens können den Beispielen entnommen werden.

Für die aus der Literatur schon bekannten Verbindungen der Formel (I) oder (II), in denen Py ein 2-Pyridyl- oder 5-Äthylpyrid-2-yl-Rest, A eine Gruppe der Formel -\(\sum_0 \)-CH2_7-, R₁ eine Methyl-, Cyan- oder Methoxycarbonylgruppe und R₂, R₃ und R₄ je ein Wasserstoff- oder Halogenatom sind, ist nur eine insektizide oder fungizide Wirkung beschrieben. Die hypoglykämische Wirkung der Verbindungen der Formeln (I) und (II) ist daher neu und überraschend.

Für den Rest AJK der Formel (IIIA), (IIIB) oder (IIIC) ist eine Methylen-, Athylen- oder n-Propylen-Gruppe bevorzugt.

Es wurde festgestellt, dass eine N-oxydierte oder quartüre Pyridylgruppe die hypoglykämische Aktivität der Verbindungen der Formel (I) oder (II) vermindert. Daher wird für Py ein gegobenenfalls substituiertor 2-, 3- oder 4-Pyridylrest bevorzugt. Besonders bevorzugt sind 2- und 3-Pyridylreste. Beispiele für geeignete Substituenten sind Halogenatome, niedere Alkyl-, Alkoxy-, Aryloxy-, Arylalkoxy- oder Acylroste, Hydroxy-, Amino-, Nitro- oder Carboxylgruppen oder deren Salz, Ester- oder Amidderivate. Vorzugeweise befinden sich die Substituenten des Pyridylringes in meta- oder para-Stellung zum der Ring mit Carboxylgruppen oder Rest A. Vorzugsweise ist mit Gruppen, die im menschlichen Körper in eine Carboxyl- oder Acylgruppe übergeführt werden, substituiert. Beispiele für derartige Cruppen sind Salze, Ester- oder Amidderivate von Carboxylgruppen, Alkyl-, Alkenyl- oder Alkynylreste, insbesondere solche mit einer ungeraden Anzahl von Kohlenstoffatomen, und Alkyl-, Alkenyl- oder Alkynylreste, die mit einem Alkoxy-, Aryloxy- oder Arylalkoxyrest oder einer gegebenenfalls veresterten Hydroxyl- oder Carboxylgruppe oder deren Salz, Esteroder Amidderivat substituiert sind.

Es wurde festgestellt, dass Substituenten in Stellung 2 des Phenylringes die hypoglykämische Aktivität der erfindungsgemässen Verbindungen vermindern. Daher sind in den Verbindungen der Formel (I) oder (II) R₃ und R₄ vorzugsweise Was309841/1168

serstoffatome.

Die untersuchten Verbindungen sind stark sauer. Die bevorzugerfindungenässen ten/Verbindungen sowie deren Säureadditionssalze haben die Formel (VI)

$$R_a \longrightarrow A - Py$$
 (VI)

in der Py ein 2-, 3- oder 4-Pyridylrest, der gegebenenfalls in meta- oder para-Stellung zur Gruppe Py-A-Bindung mit einer Carboxylgruppe oder deren Salz, Ester oder Amid, einem Alkylrest mit einer ungeraden Anzahl an Kohlenstoffatomen oder einen mit einer Carboxylgruppe, deren Calz, Ester oder Amid substituierten Alkylrest mit einer geraden Anzahl an Kohlenstoffatomen, substituiert ist, A ein Rest der Formeln (IIIA), (IIIB) oder (IIIC) bedeutet,

in denen ALK ein geradkettiger Alkylrest mit 1 bis 6, insbesondere 1 bis 3, Kohlenstoffatomen und Ra und Rb je ein Wasserstoffatom oder eine Carboxylgruppe, deren Salz, Ester oder Amid oder ein Alkylrest mit einer ungeraden Anzahl an Kohlenstoffatomen oder ein mit einer Carboxylgruppe, deren Salz, mit einer geraden Anzahl an Kohlenstoffatomen Ester oder Amid substituierter Alkylrest/ist, wobei mindestens einer der Reste Ra und Rb kein Wasserstoffatom ist, mit der 309841/1168

Massgabe, dass weder R_a noch R_b eine Methyl- oder Methoxy-carbonylgruppe ist, wenn Py ein 2-Pyridyl- oder 5-Äthylpyrid-2-yl-Rest und A ein Rest der Formel $-\sqrt{0}$ -CH₂J- ist.

Folgende Verbindungen sowie deren pharmakologisch verträgliche Säureadditionssalze sind besonders bevorzugt, da ihre hypoglykämische Aktivität besonders hoch ist:

- 4-Methylphenoxy-3'-pyridylmethan
- 4-n-Propylphenoxy-2'-pyridylmethan
- 4-Methylbenzyloxy-2'-pyridyläthan
- 1-(4-Methylbenzyloxy)-3-(2'-pyridyl)-n-propen
- 4-Hydroxymethylphenoxy-2:-pyridylmethan
- 4-Carboxyphenoxy-2'-pyridylmethan
- 4-Carboxymethylphenoxy-2'-pyridylmethan
- 4-Carboxyäthylphenoxy-2'-pyridylmethan
- 4-Carboxyathylathylenphenoxy-2'-pyridylmethan
- 4-8-Carboxynthylethylphenoxy-2'-pyridylmethan
- 4-Carbamylphenoxy-2'-pyridylmethan
- 4-Carbamylphenoxy-3'-pyridylmethan
- 4-Carbamylphenoxy-4'-pyridylmethan
- 4-Carboxyäthylphenoxy-3'-pyridylmethan
- 3-(6-Methyl)-pyridoxy-4'-methylphenylmethan
- 3-(6-Methyl)-pyridoxy-4'-carboxyathylphenylmethan.

Zur Herstellung der Säureadditionssalze werden Säuren verwendet, die nach Umsetzung mit der freien Base Salze bilden, deren Anion pharmakologisch verträglich ist. Besonders geeignet sind anorganische Säuren, wie Salzsäure, Bromwassersteffsäure, Salpetersäure, Phosphorsäure und Schwefelsäure sewie organische Säuren, wie Essig-, Zitronen-, Apfel-, Wein- und Milchsäure. Wird die Verbindung der Formel (I) oder (II) in Form ihres Salzes verwendet, so ist der basische Äther selbst der aktive Anteil des therapeutisch wirksamen Moleküls. Durch geeignete Wahl des Salzes, der Löslichkeit, Absorption oder anderen Eigenschaften kann die Verbindung verändert werden.

Wie bereits erwähnt, wirken die erfindungsgemässen

Verbindungen hypoglykämisch und sind daher zur Behandlung der

Diabetes mellitus geeignet. Ein wetterer Vorteil vieler Ver
bindungen der Formel (I) oder (II) ist ihre hypolipämische

Wirkung. Da erhöhte Serumcholesterin- und triglyceridspiegel

bei Diabetes-Patienten oft vorkommen, ist diese hypolipämische

Wirkung sehr erwünscht.

Die Dosis-abhängigen Eigenschaften der erfindungsgemässen

Verbindungen sind je nach Verbindung werschieden.

Die aktivste untersuchte Verbindung senkt den Blutzuckerspiegel
in normalen und mit Alloxan behandelten Mäusen bei Dosen von
30 bis 300 mg/kg. Bei Mäusen, Ratten, Meerschweinchen und
Totenkopfäffehen dauert die hypoglykämische Wirkung der erfindungsgemässen

Verbindungen im allgemeinen zwischen
2 und 6 Stunden. Im Fall von 4-Carboxyäthylphenoxy-2'-pyridyl309841/1168

methan ist ein geeigneter Dosisbereich für den Menschen etwa 0,5 his 30 mg/kg/Tag, vorzugsweise etwa 5 mg/kg/Tag.

Die erfindungegemässen Verbindungen, insbesondere 4-Cerboxylithylphenoxy-2'-pyridylmethan, wirken auf andere Weise als die Sulfenylharnstoffe, da sie kein Insulin freisetzen. Wie die Biguanide hemmen die Verbindungen der Formel (I) oder (II) die Glukoseaufnahme des Dünndarms; ihre Wirkung auf die periphere Glukoseverwertung ist jedoch therapeutisch zufriedenstellender. Die bevorzugten Verbindungen der Formel (I) oder (II) verursachen vermutlich eine geringere Milchsäure-Acidose und auch geringere gastrointestinale Reizungen als die Biguanide.

Die Erfindung betrifft daher ferner Arzneipräparate, die durch einen Gehalt an einer Verbindung der Formel (I) oder (II) als Wirkstoff in Kombination mit pharmakologisch verträglichen Trägerstoffen und/oder Verdünnungsmitteln gekennzeichnet sind.

Wic üblich werden diese Arzneipräparate von einer geschriebenen oder gedruckten Verordnung oder Beschreibung zur Verwendung dieses Blutzucker senkenden Mittels begleitet.

Zur Konfektionierung der Arzneipräparate werden die erfindungsgemässen Verbindungen einem pharmakologisch verträglichen Trägerstoff, einem Getränk oder einem Nahrungsmittel einverleibt. Die Arzneipräparate können in Form von
Tabletten, Lutschtabletten, Pulver, Kapseln, Brei, Pastillen
oder Bonbons konfektioniert werden. Die Wahl des Trägermittels
309841/1168

richtet sich nach den gewünschten Eigenschaften des Arzneipräparates. In festen Arzneipräparaten werden als Trägermittel
Magnesiumsalze, Stärke, Lactose, Talk oder Kreide verwendet.
Die Arzneipräparate können aber auch in Form einer leicht verdaulichen Kapsel, z.B. einer Gelatinekapsel, die die erfindungsgemässe

Verbindung enthält, vorliegen. Auch ein Sirup, eine Lösung oder eine Suspension ist geeignet.

Spezielle Beispiele für flüssige pharmakologisch verträgliche Verdünnungsmittel sind Äthylalkohol, Glycerin, Natriumchloridlösung und Wasser, die gegebenenfalls herkömmliche Duft- oder Farbstoffe enthalten können. Die erfindungsgemässe

Verbindung kann auch in ein Nahrungsmittel, z.B. in einen Keks, einverleibt werden.

Die Beispiele erläutern die Erfindung.

Beispiel 1

4-Carboxyäthylphenoxy-2'-pyridylmethan

17,5 g 2-Hydroxymethylpyridin in 80 ml Äthylacetat werden bei 0°C unter Rühren mit 15 g Phosphoroxychlorid versetzt.

Das Gemisch wird 1 Stunde im Wasserbad erhitzt und dann 5 Stunden bei Raumtemperatur stehen gelassen. Danach wird das Lösungsmittel unter vermindertem Druck abdestilliert, Der Rückstand wird in Wasser gelöst und die Lösung mit Natriumcarbonatlösung alkalisch gemacht. Es bildet sich ein Öl, das mit Äther extrahiert wird. Die Ätherextrakte werden zweimal mit Wasser gewaschen und über MgSO4 getrocknet. Das Lösungsmittel wird wie-

derum abdestilliert und der Rückstand fraktioniert. Man erhält 14,5 g (71 Prozent der Theorie) 2-Chlormethylpyridin. Eine Lösung von 2,8 g Natrium in 100 ml Äthauol wird zunächst mit -äthginnter 19,6 g 4-Hydroxybenzsesäure/ in 100 ml Äthanol und dann mit 15,0 g 2-Chlormethylpyridin versetzt; das Gemisch wird 4 Stunden am Rückfluss erhitzt. Nach dem Abkühlen wird das Natrium-chlorid abfiltriert und das Lösungsmittel unter vermindertem Druck abdestilliert. Der verbleibende Poststoff wird aus Äthanol umkristallisiert. Man erhält 16,7 g (55 Prozent der Theorie) der gewünschten Verbindung, Fp. 78°C.

Gemäss Beispiel 1, d.h. Reaktion des Natriumsalzes eines geeigneten Pyridinderivats mit dem Chlorid eines geeigneten
-säureester

Hydroxybenzoc/, werden die in der nachstehenden Tabelle aufgeführten Verbindungen Nr. 1 bis 11, 15, 16, 18, 20, 22, 23, 26,
28, 35 und 42 hergestellt. Die Struktur der Verbindungen wird
durch Elementaranalysen, IR- und NMR-Spektren bestätigt.
IR Ymax (KBr): 2991, 1710, 1270, 768 cm⁻¹.

NMH T/CDCl₂7:-1,37 d (J, 4 Hz, 1 aromatisches Proton); 1,9-3 M.
(7 x aromatische Protonen); 4,75 s (CN₂); 5,65 q (J, 8 Hz,
-OCH₂CH₃): 8.64 t (J, 8 Hz, O-CH₂CH₃.

Beispiel 2

1-Carboxyphonoxy-2'-pyridylmethan
2,0 g der gemäss Beispiel 1 hergestellten Verbindung werden
mit 50 ml einer 20prozentigen Natriumlauge 4 Stunden am Rückfluss erhitzt. Dann wird die Lösung abgekühlt und mit Eisessig
angesäuert. Der sich abscheidende Feststoff wird abfiltriert,
getrocknet und aus Äthanol umkristallisiert. Man erhält 1,6 g
(90 Prozent der Theorie) der gewünschten Verbindung, Fp.214°C.
309841/1168

Gemäss Beispiel 2, d.h. alkalische Hydrolyse eines geeigneten Äthylesters, werden die Verbindungen Nr. 19, 24, 25 und 27 hergestellt. Auch hier wird die Struktur durch Elementaranallysen, Ik- und NIE-Spektren bestätigt.

IR Pmax (KBr): 1690, 1600, 1960, 768 cm⁻¹.

NMR $J_{(CD_3)_2}$ S07:-1,4 d, (J, 4 Hz, 1 aromatisches Proton): 2-3 M (7 x aromatische Protonen); 4,75 S (CH₂).

Beispiel 3

3-(6-Methyl)-pyridoxy-4-tolylmethan

Eine Lösung von 1,2 g Natrium in Äthanol wird nacheinender mit 5,5 g 3-Hydroxy-6-methylpyridin in 150 ml Thanol und 7,1 g p-Äthylbenzylchlorid versetzt, und das Gemisch wird 5 Stunden am Rückfluss erhitzt. Nach dem Abkühlen wird das Natriumchlorid abfiltriert und das Lösungsmittel unter vermindertem Druck abdestilliert. Der verbleibende Feststoff wird aus Äthanol umkristallisiert. Man erhält 4,6 g (42 Prozent der Theorie) der gewünschten Verbindung, Fp. 71°C.

Gemäss Beispiel 3 werden die Verbindungen Nr. 36 und 37 hergestellt. Die Struktur wird durch Elementaranalysen, IR- und NMR-Spektren bestätigt.

IR Ymax (KBr): 2920, 1255, 1010, 810 cm⁻¹.

NMR $\mathcal{T}(CL_3Cl_3)$: -1,75 d (J, 3 Hz, 1 arcmatisches Proton); 2,58 - 2,97 M (6 x arcmatische Protonen); 4,88 S (CH₂); 5,60 q (J, 8 Hz, -0CH₂CH₃); 7,50 S (CH₃); 8,62 t (J, 8 Hz, 0-CH₂-CH₃).

Beispiel 4

4-Carbamylphenoxy-2'-pyridylmethan-hydrochlorid

13,7 g 4-Hydroxybenzamid werden in 150 ml 2,3 g Natrium ent-haltendem Isopropylalkohol bei 60°C gelöst. Dann wird die Lösung mit 14,0 g 2-Picolylchlorid versetzt und das Gemisch 5 Stunden bei 100°C stehen gelassen. Danach wird das Lösungs-309841/1168

mittel abdestilliert und der Rückstand in Äthanol gelöst. Die unlöhlichen Stoffe werden abfiltriert, der Alkohol wird abgedampft. Der verbleibende Rückstand wird in 2n Salzsäure gelöst und die Lönung mit Holzkohle entfärbt. Anschließend wird die Lönung zur Trockene eingedampft, der Rückstand wird zweimal aus Äthanol umkristallisiert. Man erhält 17,8 g (67,5 Prozent der Theorie) der gewünschten Verbindung, Fp. 200 bis 210°C.

Gemäss Beispiel 4 werden die Verbindungen Nr. 30 und 31 hergestellt. Die Struktur wird durch Elementaranalysen, IR- und NKR-Spektren bestätigt.

Bcispiel 5

4-Carbonylhydrazinophenoxy-2 - pyridylmethan

3,0 g der gemäss Beispiel 1 erhaltenen Verbindung und 10 ml Hydrazinhydrat werden zusammen mit 20 ml Äthanol am Rückfluss erhitzt. Die heisse Lösung wird filtriert und abgekühlt. Der sich abscheidende Feststoff wird abfiltriert, getrocknet und aus Äthanol umkristallisiert. Man erhält 2,0 g (71 Prozent der Theorie) der gewünschten Verbindung, Fp. 185 bis 186°C.

1R / max (KBr): 3360, 1620, 1600, 760 cm⁻¹.

NMR J/(CD₃)₂SOJ: -0,4 S (MH), 1,37 d (J, 4 Hz, 1 aromatisches Proton); 2,1-3 M (7x aromatische Protonen); 4,75 S (CH₂); 5,55 S (NH₂).

Beispiel 6

4-(1-23,5-Dimethylpyrazol7)-carbonylphenoxy-2'-pyridylmethan

3,58 g der gemäss Beispiel 5 hergestellten Verbindung und
1,5 ml Acetylaceton werden zusammen in 100 ml Äthanol 3 Stunden am Rückfluss erhitzt. Danach wird die Lösung zur Trockene
309841/1168

eingedampft und der Rückstand aus Petroläther (Siedchereich 60 bis 80°C) umkristallisiert. Man erhält 1,26 g (28 Prozent der Thecrie) der gewähschten Verbindung, Fp. 106°C.

IR Ymax (KBr): 1700, 1345, 926, 758 cm⁻¹.

NMR J/CDC1 7: -1,8-3,07 H (8 x aromatiuche Protonen); 3,98 s (CH);

4,74 s (CH₂); 7,4 s (CH₂); 7,80 s (CH₂).

Beispiel 7

4-(Athoxyhippuryloxy)-2'-pyridylmethan

3,5 g Glycinäthylester-hydrochlorid werden in 75 ml Dichlormethan suspendiert, 3,4 ml Triäthylamin werden hinzugegeben, und das Gemisch wird 5 Minuten gerührt. Danach wird das Gemisch filtriert und mit 5,7 g der gemäss Beispiel 2 erhaltenen Verbindung sowie 5,1 g Dicyclohexylcarbodiimid versetzt. Das Gemisch wird 16 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Unlösliche Stoffe werden dann abfiltriert, die Lösung wird zur Trockene eingedampft und der Rückstand aus Äthanol umkristallisiert. Man erhält 3,5 g (49 Prozent der Theorie) der gewünschten Verbindung, Fp. 107 bis 108°C.

IR γ_{max} (KEr): 3275, 2900, 1740, 1500, 855, 772 cm⁻¹. NMR γ_{CCD_3} 250 γ_{CCD_3} : -1,35-3 M (8 x aromatische Protonen); 4,75 s (CH₂); 5,87 q (J, 8 Hz, 0-CH₂-CH₃); NH überlappt in q kei 5,87 γ_{CC} ; 6,72 s (CH₂); 8,8 t (J, 8 Hz, 0-CH₂CH₃).

Beispiel 8

3-(6-Methyl)-pyridoxy-4'-carboxyäthylphenylmethan
23,68 g p-Toluylsäure-äthylester, 23,5 g N-Bromsuccinimid und
0,05 g X-Azobutyronitril werden zusammen in Tetrachlorkohlenstoff 2 Stunden am Rückfluss erhitzt. Das Reaktionsgemisch wird
dann abgekühlt, der Feststoff abfiltriert und das Lösungsmittel
abgedampft. Man erhält 36,05 g p-Carboxyäthylbenzylbromid.
Davon werden 13,7 g einer Lösung von 6,2 g 3-Hydroxy-6-methylpyridin in 130 ml 1,3 g Natrium enthaltendem Äthanol hinzu309841/1168

gegeben; die Lösung wird 3 Stunden am Rückfluss erhitzt.

Nach dem Abkühlen wird das Natriumchlorid abfiltriert, die
Lösung zur Trockene eingedampft und der Rückstand aus Petrol
Ether (Siedebereien 60 bis 80°C) umkristallisiert. Man erhält
8,4 g (53 Prozent der Theoric) der gewünschten Verbindung,

Fp. 61°C.

Beispiel 9

1-(4-Methylbenzyloxy)-2-(2'-pyridyl)-Withan

13,0 g 2-(2-Hydroxyäthyl)-pyridin werden in 50 ml 2,3 g Natrium enthaltendem Methan gelöst und die Lösung unter vermindertem Druck zur Trockene eingedampft. Das erhaltene Natriumsalz wird in 50 ml Toluol suspendiert. Nach Zugabe von 24,0 g -Brom-p-xylol wird das Gemisch 5 Stunden auf 100°C erhitzt. Die Lösung wird abgekühlt, der Feststoff abfiltriert und das Lösungsmittel unter vermindertem Druck entfernt. Der Rückstand wird in 2n Salzsäure gelöst und mit Äthylacetat extrahiert. Die wässrige Phase wird mit Kaliumcarbonatlösung alkalisch gemacht und mit Äthylacetat extrahiert. Die Äthylacetatphase wird mit Wasser gewaschen und getrocknet.

Der Rückstand wird unter vermindertem Druck destilliert.

Man erhält 3,0 g (14,8 Prozent der Theorie) der gewünschten Verbindung, Kp. 115 bis 118°C bei 0,15 mm.

Nach dem Verfahren von Beispiel 9 werden die Verbindungen Nr. 12 und 14 hergestellt. Die Struktur wird durch Elementaranalysen, IR- und NMR-Spektren bestätigt.

309841/1168



IR Pmax (KBr): 2860, 1593, 1095, 805, 755 cm⁻¹.

NMR J(CDCl₃): -1,52 d (J, 4 Hz, 1 aromatisches Proton) 2,4-3,1 M

(7 x aromatische Protonen); 5,55 S (CH₂); 6,15 t (J, 7 Hz, -CH₂-CH₂); 6,9 t (J, 7 Hz, -CH₂CH₂-); 7,75 S (CH₃).

Elementaranalyse:

:	С %	Н %	N %
ber.:	79,29	7,48	6,17
gef.:	78,62	7,40	5,60
gef.:	78,46	7,59	5,97

Beispiel 10

4-Methylphenoxy-2'-pyridylmethan-N-oxid-hydrochlorid

5,0 g 4-Methylphenoxy-2'-pyridylmethan werden in 10 ml Essigsüure und 3,8 ml 30prozentigem Wasserstoffperoxid suspendiert. Die Lösung wird 24 Stunden auf 70°C erhitzt. Nach dem Abkühlen wird der Feststoff abfiltriert, mit Essigsäure gewaschen und nach Zugabe von Äther aus Äthanol umkristallisiert. Man erhält 5,5 g (87 Prozent der Theorie) der gewünschten Verbindung, Fp. 126 bis 127°C.

Beispiel 11

4-Methylphenoxy-1'-methylencarboxyäthyl-pyridinium-2'-yl-methanbromid

1,9 g 4-Methylphenoxy-2'-pyridylmethan und 1,7 g Äthylbromacetat werden 4 Stunden bei 80°C in 20 ml Nitropropan erhitzt.

Danach wird die Lösung abgekühlt und filtriert, der Feststoff
wird mit Äther gewaschen und unter vermindertem Druck getrocknet. Man erhält 2,3 g (63 Prozent der Theorie) der gewünschten
Verbindung, Fp. 187 bis 192°C.

Tabelle I enthält Daten über die Struktur und die hypoglykämische Wirkung einer repräsentativen Anzahl von Verbindungen.
Die hypoglykämische Wirkung wurde an mit Alloxan behandelten
Mäusen bestimmt. Die aufgeführten Werte wurden durch Messen
der Blutzuckersenkung nach intraperitonealer Verabreichung
einer 300 mg/kg Dosis in Carboxymethylcellulose festgelegt.

309841/1168

Bewertungsschlüssel.

$$3 = 25 - 40\%$$

		<u>.</u> 1	<i>1</i> 3	· !	• • • • •	2316	881	
- Seite 18 -		Hypoglykämi- sche Wirkung	C)	4	4	2		
	₽ a ∩4	ь Б	2-Pyridyl	2-Pyridyl	3-Pyridyl	4-Pyridyl	2-Pyriáyl	
	1 4	ਲ	Н	Щ	벋	щ	#	
2		4 4	Щ	Щ	Щ	н	口	
R2	LR CR	र्ट्स	Щ	Н	Щ	田	н	
		7.2 T	CH3	H.	ഥ	щ	þr	
1 e	•	п.	Ħ	СНЭ	сн _Э	CH ₂	GHZ	,
Тарел		A	-00H2-	-0cH ₂ -	-00H2-	-00H2-	-6CH ₂ -	
		Verbindung	3-Methylphenoxy- 2'-pyridylmethan- hydrochlorid	4-Methylphenoxy- 2'-pyridylmethan- hydrochlorid	4-Methylphenoxy- 3'-pyridylmethan	4-Methylphenoxy- 4'-pyridylmethan	4-Athylphenoxy- 2'-pyridylmethan	
			-	8	m .	4	rc .	
·		1	309841/1	168				•

• •		•
1	j.	231688

									- 61 airac .
•]	Verbindung	Ą	- ਜ਼	R ²	Ed .	R4	- SH	PΨ	Hypoglykëmi- sche Wirkung
4 2	4-n-Propylphenoxy- 2'-pyridylmethan	-0CH2-	n-CzH7	Ħ	Ħ	" " :	耳。	2-Fyridyj	B
4 4 1	4-tertButylphen- oxy- 2'-pyridylmethan	-0CH2-	t-C4H9	ш	Щ	ы	TT:	2-Pyriáyl	2
ี ถือ	2,3-Dimethylphen- oxy- 2'-pyridylmethan	-00H2-	щ	CH ₂	CH ₂	щ	H	2-Pyricyi	20
8 8	2,5-Dimethylphen- oxy- 2'-pyridylmethan	-0GH2-	<u>і</u> Н	GH ₃	ы	CH ₃	Щ	2-Pyr:.dy1	

,				94		2,3	16881
- 02 9:	ವಿಡಬಸ್ತಿಸ್ಕೆ ಎಸ್ತು -ಕುಬ್ಲಾಸ್ಟ್ ಕಿಸ್ತಿ ಎಸ್ತು	,	C.	iΛ	ત્વ	6	
- Seite	ಂಗ್ಯಂ ೧೯೬೮ ಸ್ವ	_	TADTARE-Z	2-Pyrkayl	2-Pyricyl	2-Pyridyl	
	त्रुक्ष	14	Ħ	٠ ¤	口	н	
	٠: پ	Œ	. ₽4	Ħ	IĽ	щ	
Ŀ.	E.E.	· H	ರಿಕ್ತಾಂ	耳	ដ	н	
ಸಂಭಾಕ್ಷಣಗಳು	1:2	, Eq.	갩	, ##	1 1	Ħ	
- FOT	n ¹	on ₃	снэ	CH ₂	сн ₃	GH ₂	
I offeder	V	-00H2-	00H2	-сноо ^с но-	-сн ₂ осн ₂ он ₂ -	-сн ₂ осн ₂ сн ₂ сн ₂ -	
	Vorbindung	2-Brom-4-methyl- phenoxy-2'-pyridyl- methan	2-Methoxy-4-methyl- 2'-pyr1dylmethan	4-Methylbenzyloxy- 2'-pyridylmethan	1-(4-Methylbenzyl- oxy-)- 2-(2'-pyridyl)-bthen	1-(4-Methylbenzyl- oxy)- -3-(2'-pyridyl)- -n-propan	
		5	-	2	<u>د</u>	4.	•
	•		3	09841	/1168	ORIGINAL 4N	SPECTED

Py Hypoglykë- mische Wirkung		1 2	n	E.	20	1688
· .	× 1	1		i .	•	1
. ,	P. P	2-Pyricyl	2-Pyriay1	2-Fyriayı	a-Pyridyl	
देव •	. 14	E		i f l l	þi	
t r	#1		ļ ļ		H	
ੱਖ , · · ·	щ				뙤	
ૠ .	Ħ	Н	Ħ	-000 5H20	ᄕ	
1 ‡	CH ₂	сн ₂ со-	ноон	ΙI	-60 ₂ ñ	
₽,	-0CH2-	-00H2-	-2н20-	-0GH2-	-00H2-	
Sunpurg.ie A	4-Methylphenoxy- 2'-(6-methyl)- pyridylmethan	4-Acetophenoxy-2'- pyridylmethen	4-Hydroxyphenyl- phenoxy-2'-pyridyl- methan	3-Carboxysthyl- phonoxy-2'-pyridyl- methan	4-Cerboxyphenoxy- 2'-pyridylmethan	
	<u>r.</u>	16	17	.	19	
	ਖ ਮੁੱਧ ਪਾ ਪਾ	4-Methylphenoxy- 2'-(6-methyl)- pyridylmethan	15 4-Methylphenoxy- 2'-(6-methyl)OGH2- GH3 H H H 16 4-Acetophenoxy-2'- pyridylmethen -OGH2- GH3CO- H H H	15 4-Methylphenoxy- 2'-(6-methyl)- pyridylmethan 16 4-Acetophenoxy-2'- pyridylmethan 17 4-Hydroxyphenyl- phenoxy-2'-pyridyl- methan 18 4-Mothylphenyl- methan 19 4-Hydroxyphenyl- methan 10 4-Hydroxyphenyl- methan	15 4-Methylphenoxy- 2'-(6-methyl)- 2'-(6-methyl)- 2'-(6-methyl)- 16 4-Acetophenoxy-2'- 16 4-Acetophenoxy-2'- 17 4-Hydroxyphenyl- 18 5-Carboxydthyl- phenoxy-2'-pyridyl- methan 18 5-Carboxydthyl- phenoxy-2'-pyridyl- phenoxy-2'-pyridyl- phenoxy-2'-pyridyl- phenoxy-2'-pyridyl- phenoxy-2'-pyridyl- phenoxy-2'-pyridyl- phenoxy-2'-pyridyl-	4-Methylphenoxy- 2'-(6-methyl)0GH2- CH3- H H H 4-Acetophenoxy-2'0GH2- CH3GO- H H H H 4-Hydroxyphenbyl- phenoxy-2'-pyridyl- methan 5-Garboxygthyl- phenoxy-2'-pyridyl- methan -0GH2- HOGH2- HOGH2- H H H 4-Cerboxyphenoxy- 2'-pyridylmethan -0GH20GH2- H H H 1 H 1 H 1 H 1 H 2-Carboxyphenoxy- Phenoxy-2'-pyridyl- T-Carboxyphenoxy- Rethan -0GH20GH2- H H 1 H 1 H 1 H 1 H 2-Carboxyphenoxy- H H 1 H 1 H 1 H 2-Carboxyphenoxy- H H 1 H 1 H 1 H 2-Carboxyphenoxy- H H 1 H 1 H 1 H 2-Carboxyphenoxy- H H 1 H 1 H 1 H 1 H 2-Carboxyphenoxy- H H 1 H 1 H 1 H 2-Carboxyphenoxy- H H 1 H 1 H 1 H 2-Carboxyphenoxy- H H 1 H 1 H 1 H 2-Carboxyphenoxy- H H 1 H 1 H 1 H 2-Carboxyphenoxy- H H 1 H 1 H 1 H 2-Carboxyphenoxy- H H 1 H 1 H 1 H 2-Carboxyphenoxy- H H 1 H 1 H 1 H 2-Carboxyphenoxy- H H 1 H 1 H 1 H 1 H 1 H 1 H 2-Carboxyphenoxy- H H 1 H 1 H 1 H 1 H 1 H 1 H 1 H 1 H 1 H

1	. 1		į.	9 3	ļ	:	2316881
ite 22 -	Hyporlykumi- soho Wirkumi	 (v.	-t-	8	53	CA	
- Seite	Ð.	2-Fyrichi	2-Pyridyl	2-Pyridyl	2-Pyricyl	2-Pyridyl	
	면	Ħ	Щ	#	in: 1	; ;;;	
	ъ4	Ħ	বি	垣	ជ	in.	
suns	ह्य	Ħ	' ;d	111	lr:	þī	
Fortsetzung	ъ ² 2	Ħ.		ᄕ	1 14	缸	
1 1 1 3	п.1	-00 ² CH ₃	-60 ₂ 62 H 5	-60 ₂ 63 ^H 7.	130 -60265H7	-сн2со2н	
Tabel	A	-ch20-	-0GH2-	-0CH2-	-0CH2-	-0CH2-	
	Verbindung	4-Carboxymethyl- phenoxy-2'-pyridyl- methon	4-Carboxyathyl- phenczy-2'-pyridyl- methen	4-Carboxy-n-propyl- phencxy-2'-pyridyl- methan	4-Carboxy-isoprop- ylphenoxy-2'-pyrid- ylmethan	4-4-Carboxymethyl- phenoxy-2'-pyridyl- methan	
	-	20	21	. 22	23	24	
			30	9841/1	168		

	1	1	1	24	1	!	2316B	ጸ1
	K::-					1	23 (33)	0 1
Seite 23 -	hypoglykë- mische Wirkung	-	E.V.	2	4	2		
ලෙසි	 P.	2-Pyridyl	2-Pyridyl	2- <u>P</u> yriâyl	2-Pyridyl	2-Pyridyl	2-Pyridyl	•
	щ С	ᆵ	H	, pd.	H H			
:	. R4	Ħ		H				: :
·	E. E.	ᄪ	. н		Щ	Н	H	٠
. 50	2 _{tt}	H	E E	H	E E	耳.	Ц	•
I - Fortsetzung	т.	HGOD-HD=HD+	-ch=ch-co ₂ c ₂ H ₅	-ch ₂ ch ₂ co ₂ E	-OH2CH2CO2C2H5	-conh ₂	-conh ₂	
Tabelle	A	-0CH2-	-00H2-	-0CH ₂ -	-0CH ₂ -	-0CH2-	- ² н20-	: - -
•	Verbindung	4-Carboxyëthylen- phenoxy-2'-yyridyl- methan	4-Carboxyäthyl- äthylenphenoxy- 2'-pyridylmethan	4-8-Carboxyäthyl- phenoxy-2'-pyridyl- methan	4-6-Carboxyäthyl- äthylphenoxy-2'- pyridylmethan	4-Carbamylphenoxy- 2'-pyridylmethan- hydrochlorid	4-Carbamylphenoxy-3'-pyridylmethan	
· ,		25	26	27	28	29	0%	
•	- 34	The Australia	309	841/11	6.8			

1	1 1 1		l 1	25	į	231	6881
24 -	Hypoglykë- mische Wirkung	io.	a	OJ .	87	4	•
ក្រុម ខេត្ត	ъ.	7. Fyrter1	2- Fyridyl	2- Fyridyl	2- Pyr1d y 1	4- Fyridyl	· -
	<u>មា</u> M - 1	i i i i	##	浑	H	, #I	
	ት ት	;; ;;		н	Ħ	벋	
	ь! г./	Ħ	Ħ	Ħ	#	ਜ਼	
	2 <mark>-</mark> ظ	b;	口	<u>1</u> 1	Щ	-00202H5	
- ಸಂಗರತಿಗೆರುವ	. m	-gonh ₂	-conhch ₂ co ₂ c _{2H2}	O CH3	, -c-nhinh2	ដ	
Tabelle I	Λ.	-200H2-	-00H2-	-0GH2-	-00H2-	-00Hg-	
• •	Verbindung	4-Carbamylphenoxy- 4'-pyridylmethan- hydrochlorid	4-(Athoxyhippuryl- oxy)-2'-pyridyl- methan	4-(1-/3.5-Dimethyl- pyrasoi/Learbonyl- phenoxy-2'-pyridyl- methan	4-Carbonylhydraz- ino-phenoxy-2'- pyridylmethan	3-Carboxyathyl- phenoxy-4'-pyrid- ylmethan	
		31	32	in in	46	<i>w</i>	
	1		309	841/1168		ORIGINAL IN	EPECTED

	•	1	į	, 26	!	. 23	16881
se 25 -	Hypoglykä- mische Wirkung	-	5	4	4	. ~	(U
- 30% te	Py	2-Pyridyl	3-Pyria,1	CH ₃	CH ₂	O'S	Ar CHRODZOZES
	н ₅	щ	, I	Д Д	D H	Щ	i i i . 西
	R.4	н	H	i i i i		E	F
	民	H		Щ	H	ti.	P
Sun	R ²	Ħ		Щ		H	四
- Fortsetzung	É	$c_{\rm H_3}$	CH3	CH ₂	co2c2H5	CH ₂	СĦЭ
Tabelle I	₹	-сн20-	-0H ₂ 0-	-сн50-	-0H ₂ 0-	,—спан ₂ —	-0сн2-
	Verbindung	2-Pyridoxy-4'- tolylmethen	3-Pyridoxy-4'- tolylmethan	3-(6-Methyl)- pyridöxy-4'- tolylmethan	3-(6-Methyl)- pyridoxy-4'- carboxyëthyl- phenylmethan	4-Methylphenoxy- 2'-pyridylmethan- N-oxid-hydro- chlorid	4-Methylphenoxy- 1'-methylencarb- oxyathyl-pyridi- nium-2'-yl- metharbromid
	,	36	37	8 309841/	6£ 1168	0	14

	4 2 3 3 4 4	Brings of the personal	4:14				ر ا	- CE 7 PA TE
Verbindung	Ą	Гя	건 건	R.7	4 ^유	स्य :	Py	Eypoglykëmi- sche Virking
42 4-Carboxyäthyl- phenoxy-3'- pyridylmethan- hydrochlorid	- ² н20-	с ₂ н ₅ 0с0-	, H	μ	μ	щ	3-Pyridyl	\$C)

Anwendungsbeispiel

Aus der vorstehenden Tabelle wurden eine Reihe von Verbindungen ausgewählt, um die hypoglykämische Wirkung bei uermalen
Mäusen festzustellen. Die Verbindungen wurden entweder oral
oder intraperitoneal verabreicht. Gleichzeitig wurde die Texizität bestimmt. Bei den ausgesuchten Verbindungen handelt es
sich um die Verbindungen Nr. 2, 3, 6, 8, 11, 16, 19, 20, 21,
32, 38 und 42.

Nach Überprüfung der mit diesen Verbindungen erzielten Ergebnisse wurde die Verbindung Nr. 21 (4-Carboxyäthylphenory-2:pyridylmethan) für weitere Bestimmungen ausgewählt. Diese Verbindung zeichnet sich durch geringe orale Toxizität aus und
hat schon bei geringen Dosen eine gute hypoglykämische Wirkung,
d.h., die Verbindung weist einen ausgezeichneten therapeutischen Index auf. Weitere biologische Daten über diese Verbindung sind in Tabelle II zusammengefasst.

Tabelle II

Tier	Dosis (mg/kg)	Verabrei- cung	Blutsucker- senkung. \$ nach Zeit t	t = Stunden
hit Alloxan behandelto Münge	300	intraperi- toneal	37	2
Nomale Nüuse	500	oral	50	6
Normalia Ratten	300	oral	32	6
Normal e Heer- schweinchen	300	oral	64	2
Totenhopf- äffcher	100	oral	30	1
Hund (Besyle)	250	oral	25	Wiederholungs- dosis

Patentansprüche

Verbindungen der allgemeinen Formel (I) und (II) sowie deren Säurendditionssalze.

(I)
$$R_1 \longrightarrow R_2 \longrightarrow R_3 \longrightarrow R_1 \longrightarrow R_3 \longrightarrow A - Py \longrightarrow A -$$

in denen Py einen gegebenenfalls substituierten 2-, 3- oder 4-Pyridylrest, einen N-oxidierten oder quartären Pyridylrest und A einen Rest der Formel (IIIA), (IIIB) oder (IIIC) bedeutet,

in denen ALK einen geradkettigen oder verzweigten Alkylenrest mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen, R₁ eine Carboxylgruppe
oder eine Gruppe darstellt, die im menschlichen Körper in
eine Carboxyl- oder Acylgruppe umgewandelt wird, R₂, R₃
und R₄ je ein Wasserstoffatom, eine Carboxylgruppe, eine
Gruppe, die im menschlichen Körper in eine Carboxylgruppe
umgewandelt wird, eine Acyl-, gegebenenfalls veresterte
Hydroxyl-, Nitro- oder Aminogruppe, einen Alkoxy-, Aryl309841/1168

alkony- oder Aryloxyrest oder ein Halogenatom bedeuten, mit der Massgabe, dass R, keine Methyl-, Cyan- oder Methoxycarbonylgruppe sein kann, wenn Py ein 2-Fyridyloder 5-Athylpyrid-2-yl-Rest, A ein Rest der Formel Halogenatom sind.

2. Verbindungen nach Anspruch 1 der Formel (VI) souie deren Säureadóitionssalze

$$R_{\rm a}$$
 $A - Py$ (VI)

in der Py ein 2-, 3- oder 4-Pyridylrest, der gegebenenfalls in meta- oder para-Stellung zur Gruppe Py-A-Bindung mit einer Carboxylgruppe oder deren Salz, Ester oder Amid, einem Alkylrest mit einer ungeraden Anzehl an Kohlenstoffatomen oder einen mit einer Carboxylgruppe, deren Salz, Ester oder Amid substituierten Alkylrest mit einer geraden Anzahl an Kohlenstoffatomen, substituiert ist, A ein Rest der Formeln (IIIA), (IIIB) oder (IIIC) bedautet,

in denen ALK ein geradkettiger Alkylrest mit 1 bis 6, insbesondere 1 bis 3, Kohlenstoffatomen und Ra und Rb je ein Wasserstoffator oder eine Carboxylgruppe, deren Salz, Ester oder Amid oder ein Alkylrest mit einer ungeraden Anzahl an Kohlenstoffatoman oder ein mit einer Carboxyl-

309841/1168

gruppe, deren Salz, Ester oder Amid substituierter Alkyirest mit einer geraden Anzehl an Kohlenstoffatomen ist.

wobel mindestens einer der Reste R_a und R_b kein Wasserstoffatom ist, mit der Massgabe, dass weder R_a noch R_b eine Methyl- oder Methoxycarbonylgruppe ist, wenn Fy ein 2-Pyridyl- oder 5-Äthylpyrid-2-yl-Rest und A eln Rest der Formel -[O-CH₂] ist.

- 3. 4-Methylrhenoxy-3'-pyridylmethan
- 4. 4-n-Propylphenoxy-2'-pyridylmethan
- 5. 4-Methylbenzyloxy-2'-pyridyläthan
- 6. 1-(4-Methylbenzyloxy)-3-(2'-pyridyl)-n-prepan
- 7. 4-Hydroxymethelphenoxy-2'-pyridylmethan
- 8. 4-Carboxyphenexy-2'-pyridylmethan
- 9. 4-Carboxymethylphenoxy-2'-pyridylmethan
- 10. 4-Carboxyäthylphenoxy-2'-pyridylmethan
- 11. 4-Carboxyäthyl-äthylenphenoxy-2'-pyridylmethan
- 12. 4-6-Carboxyäthyl-äthylphenoxy-2'-pyridylmethan
- 13. 4-Carbamylphenoxy-2'-pyridylmethan
- 14. 4-Carbamylphenoxy-3'-pyridylmethan
- 15. 4-Carbamylphenoxy-4'-pyridylmethan
- 16. 4-Carboxyäthylphenoxy-3'-pyridylmethan
- 17. 3-(6-Methyl)-pyridoxy-4'-methylphenylmethan
- 18. 3-(6-Methyl)-pyridoxy-4'-carboxyäthylphenylmethan.

19. Verfahren zur Herstellung der Verbindungen nach Auspruch 1 bis 18, dadurch gekennzeichnet, dass man eine Verbindung der Formel (IV) mit einer Verbindung der Formel (V) kondensiert,

$$B-(ALK)_n-OH$$
 $HO-(ALK)_m-Py$ (V)

in denen n und m je den Wert O oder 1 haben, vorausgesetzt n+m = 0, ALK und Py wie in Formel (I) oder (II)
definiert sind und B einen Rest der Formel (IA) oder
(IIA) bedeutet,

$$R_1$$
 R_2
 R_3
 R_1
 R_2
 R_3
 R_1
 R_2
 R_4
 R_4
 R_4

in denen R_1 , R_2 , R_3 und R_4 wie in Formel (I) oder (II) definiert sind.

- 20. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass man in Gegenwart von Carbodiimid oder Carbonyldiimidazol kondensiert.
- 21. Verfahren nach Anspruch 1 und 2, dadurch gekennzeichnet, dass man ein Halogenid, vorzugsweise ein Chlorid oder Bromid, einer Verbindung der Formel (IV) oder (V) mit einem Salz, vorzugsweise einem Natrium- oder Kaliumsalz, der entsprechenden Verbindung der Formel (V) bzw. (IV) umsetzt.
- 22. Arzneipräparat, gerenzeichnet durch einen Gehalt an einer Verbindung nach Anspruch 1 als Wirkstoff in Kombination mit pharmakologisch verträglichen Trägerstoffen und/oder Verdünnungsmitteln.